

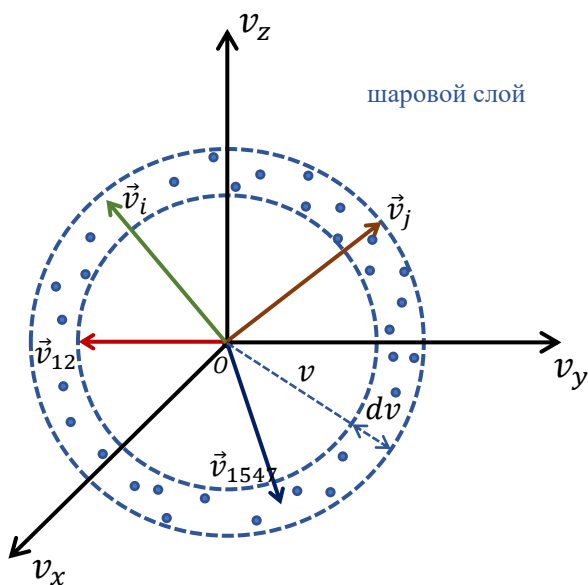
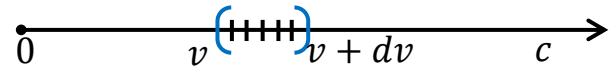
## §18. Функция распределения Максвелла для модуля скорости

Найдём относительное число частиц  $\frac{dN}{N}$ , модуль скорости которых принадлежит интервалу  $v \in [v, v + dv]$ :

$$\frac{dN(v)}{N} = F(v) \cdot dv. \quad (1)$$

$F(v)$  – функция распределения. Модуль скорости частиц системы может принимать

любые значения из множества  $v \in [0; 3 \cdot 10^8) \sim [0, +\infty)$  (см. §17).



Как и в предыдущем параграфе, будем рассматривать систему с большим количеством частиц – «газ в баллоне». Оценим величину скорости каждой частицы. Для частиц, модуль скорости которых  $v \in [v, v + dv]$  построим вектор скорости в ортогональной системе координат с осями  $Ov_x, Ov_y, Ov_z$  (пространство скоростей системы). Направление скорости частиц не имеет значение, для нас важен будет лишь модуль скорости. Проанализировав все частицы системы таким образом, увидим, что в пространстве скоростей образовался шаровой

слой, радиусом  $v$  и толщиной  $dv$ . Объём получившегося слоя равен:

$$\begin{aligned} dV_{\text{шаров.сл}} &= \frac{4}{3}\pi(v + dv)^3 - \frac{4}{3}\pi v^3 = \\ &= \frac{4}{3}\pi(v^3 + 3v^2 dv + 3v(dv)^2 + (dv)^3 - v^3) \xrightarrow{dv \ll v} 4\pi v^2 dv. \end{aligned}$$

Подсчитаем относительное число частиц внутри шарового слоя. Т.к. все направления движения частиц равноправны, то плотность точек (концов векторов скорости) в нашем слое постоянна и равна  $f(\vec{v})$  – функции распределения Максвелла для вектора скорости, относительное число частиц будет равно произведению плотности точек в слое на объём шарового слоя:

$$\frac{dN(v)}{N} = f(\vec{v}) \cdot dV_{\text{шаров.сл}} = \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) 4\pi v^2 dv \quad (2)$$

Сравнивая (2) выражение с (1), получим *функцию распределения Максвелла для модуля скорости* частиц:

$$F(v) = \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) 4\pi v^2 \quad (3)$$

Исследуем полученную функцию.

- область определения функции  $v \in [0, +\infty)$ .
- условие нормировки:  $\int_0^{+\infty} F(v)dv = 1$ , т.е. площадь под графиком функции имеет постоянное значение.
- $F(v)$  – несимметричная функция. При малых значениях величины скорости поведение  $F(v)$  определяется множителем  $v^2$ , т.е. при малых  $v$  функция похожа на параболу. При больших  $v$  множитель  $\exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)$  убывает быстрее чем растёт  $v^2$ , и соответственно,  $F(v)$  экспоненциально убывает.
- $F(0) = 0$  – относительное число частиц, модуль скорости которых равен нулю, равно нулю. Таких частиц почти нет. И это несмотря на то, что в §17

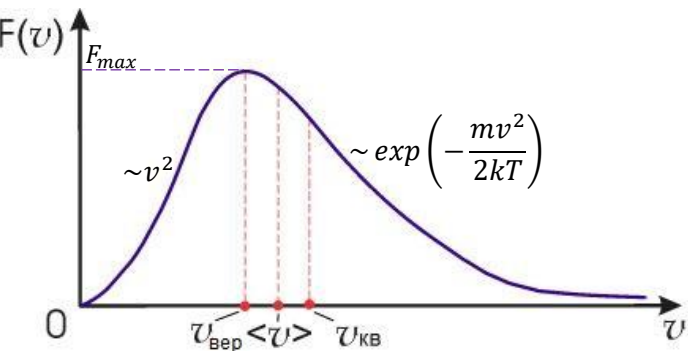


Рис.2. Распределение Максвелла для модуля скорости

было показано, что  $\varphi(0) = \varphi_{\text{max}}$ . {Как и в симметричном распределении Гаусса, максимум функции распределения Максвелла для проекции скорости приходится на среднее значение проекции скорости, т.е. на ноль}. Значит, частиц, у которых одна из компонент вектора скорости равна нулю, много. Этот факт можно объяснить следующим образом:  $v = \sqrt{v_x^2 + v_y^2 + v_z^2}$ , т.е. что бы модуль скорости стал равен нулю, одновременно в ноль должны обратиться все три компоненты скорости, это очень редкое событие.

Значение случайной величины, при которой функция распределения имеет максимум, носит название *наиболее вероятной величины*  $t_{\text{вер}}$ :  $f(t_{\text{вер}}) = f_{\text{max}}$ . Для симметричных функций распределения соответственно:  $t_{\text{вер}} = \langle t \rangle$  и  $v_{x_{\text{вер}}} = \langle v_x \rangle$  (§17 – функции распределения Гаусса и Максвелла для проекции скорости).

Сосчитаем  $v_{\text{вер}}$  для  $F(v)$  (3). Для этого найдём производную  $\frac{dF}{dv}$  и посмотрим при каких значениях  $v$  она обращается в ноль:

$$\begin{aligned} \frac{dF}{dv} &= 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \cdot \frac{d\left(v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)\right)}{dv} = \boxed{(x \cdot y)' = x' \cdot y + x \cdot y'} \\ &= 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \cdot \left\{ 2v \cdot \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) + v^2 \cdot \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) \cdot \left(-\frac{m}{kT}\right) 2v \right\} = \\ &= 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \cdot 2v \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) \cdot \left(1 - \frac{mv^2}{kT}\right) \end{aligned}$$

$$\left. \frac{dF}{dv} \right|_{v=v_{\text{вер}}} = 0$$

$$v_{\text{вер}} \cdot \exp\left(-\frac{mv_{\text{вер}}^2}{2kT}\right) \left(1 - \frac{mv_{\text{вер}}^2}{kT}\right) = 0$$

- 1)  $v_{\text{вер}} = 0$ ;  $F(0) = 0 \rightarrow F_{\min}$  . (см. график)
- 2)  $v_{\text{вер}} \rightarrow \infty$ ;  $\exp\left(-\frac{mv_{\text{вер}}^2}{2kT}\right) = 0$ ;  $F(\infty) = 0 \rightarrow F_{\min}$  . (см. график)
- 3)  $1 - \frac{mv_{\text{вер}}^2}{kT} = 0$ ;  $v_{\text{вер}} = \sqrt{\frac{2kT}{m}} \rightarrow F_{\max}$ .

$$\boxed{v_{\text{вер}} = \sqrt{\frac{2kT}{m}}} \quad (4)$$

наиболее вероятное значение модуля скорости (наиболее вероятная скорость),  $v_{\text{вер}} \sim \sqrt{\frac{T}{m}}$ .

Найдём максимальное значение функции  $F$ :

$$\begin{aligned} F_{\max} = F(v_{\text{вер}}) &= 4\pi \cdot \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} v_{\text{вер}}^2 \exp\left(-\frac{mv_{\text{вер}}^2}{2kT}\right) = 4 \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \cdot \frac{2\pi kT}{m} \exp\left(-\frac{m}{2kt} \cdot \frac{2kT}{m}\right) = \\ &= 4 \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{-1} \exp(-1) = \frac{4}{e} \sqrt{\frac{m}{2\pi kT}} \sim \sqrt{\frac{m}{T}} \end{aligned}$$

Рассмотрев  $v_{\text{вер}}$  и  $F_{\max}$ , можно представить как будет изменяться вид функции распределения Максвелла для модуля скорости в следующих ситуациях:

а) масса всех частиц одинакова  $m = const$ , изменяется температура, при которой находится система:

$$T_1 < T_2 < T_3.$$

С ростом температуры

$T \uparrow$  наиболее

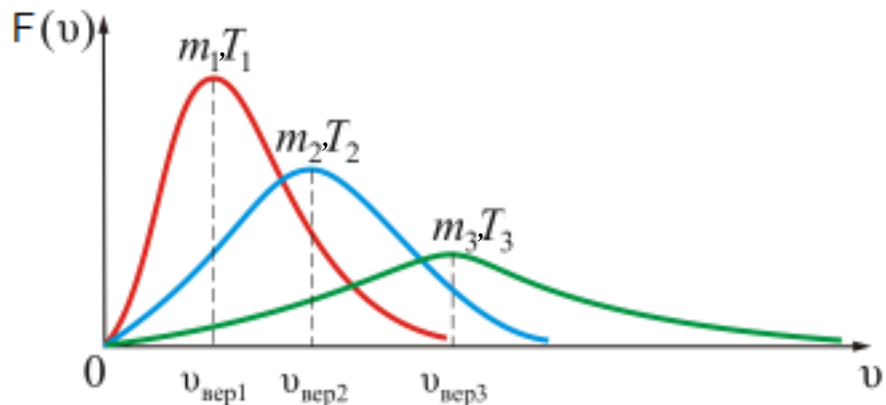
вероятное значение

скорости тоже

увеличивается  $v_{\text{вер}} \uparrow$ ,

а максимальное

значение функции распределения уменьшается  $F_{\text{max}} \downarrow$ .



Графики смещаются вправо, площадь под графиками не изменяется (см. условие нормировки).

б) температура системы не изменена  $T = const$ ,

в системе присутствуют частицы трёх видов:  $m_1 > m_2 > m_3$

С уменьшением массы частицы  $m \downarrow$   $v_{\text{вер}} \uparrow$  увеличивается, а  $F_{\text{max}} \downarrow$  уменьшается.

Найдём среднее значение модуля скорости:

$$\begin{aligned} \langle v \rangle &\stackrel{\text{def}}{=} \int_{\text{по всему диапазону значений } v} v \frac{dN(v)}{N} = \int_0^{\infty} v F(v) dv = \\ &= \int_0^{\infty} v \cdot 4\pi \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{3}{2}} \cdot v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) dv = 4\pi \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{3}{2}} \int_0^{\infty} v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) d\left(\frac{v^2}{2}\right) = \\ &= 4\pi \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{3}{2}} \left(-\frac{kT}{m}\right) \int_0^{\infty} v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) \left(-\frac{m}{kT}\right) d\left(\frac{v^2}{2}\right) = \\ &= 4\pi \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{3}{2}} \left(-\frac{kT}{m}\right) \int_0^{\infty} v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) d\left(-\frac{m}{kT} \frac{v^2}{2}\right) = \\ &= 4\pi \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{3}{2}} \left(-\frac{kT}{m}\right) \int_0^{\infty} \underbrace{v^2}_x \underbrace{d\left(\exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)\right)}_{dy} = \\ &= 4\pi \left( \frac{m}{2\pi kT} \right)^{\frac{3}{2}} \left(-\frac{kT}{m}\right) \left\{ \underbrace{v^2}_x \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) \Big|_0^{\infty} - \int_0^{\infty} \underbrace{\exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right)}_y \underbrace{dv^2}_{dx} \right\} = \end{aligned}$$

$$\begin{aligned} d(xy) &= xdy + ydx \\ \int_a^b xdy &= xy \Big|_a^b - \int_a^b ydx \end{aligned}$$

$$\begin{aligned}
 &= 4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} \left(-\frac{kT}{m}\right) \left(\frac{2kT}{m}\right) \int_0^{\infty} \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) d\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) = \\
 &= -4\pi \left(\frac{m}{2\pi kT}\right)^{\frac{3}{2}} 2 \left(\frac{kT}{m}\right)^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) \Big|_0^{\infty} = \\
 &= -\frac{8\pi}{(2\pi)^{\frac{3}{2}}} \left(\frac{m}{kT}\right)^{\frac{3}{2}} \left(\frac{m}{kT}\right)^{-2} (0 - 1) = \frac{2^3 \cdot \pi}{2^{\frac{3}{2}} \cdot \pi^{\frac{3}{2}}} \left(\frac{m}{kT}\right)^{-\frac{1}{2}} = \frac{2^{\frac{3}{2}}}{\sqrt{\pi}} \sqrt{\frac{kT}{m}} = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}
 \end{aligned}$$

$$\langle v \rangle = \sqrt{\frac{8kT}{\pi m}}$$

среднее значение модуля скорости (средняя скорость).

Найдём ещё одну характерную скорость – среднеквадратичную  $v_{\text{кв}} = \sqrt{\langle v^2 \rangle}$ :

$$\langle v^2 \rangle \stackrel{\text{def}}{=} \int_{\text{по всему диапазону значений } v} v^2 \frac{dN(v)}{N} = \int_0^{\infty} v^2 F(v) dv = \int_0^{\infty} v^2 4\pi v^2 \exp\left(-\frac{mv^2}{2kT}\right) dv = \dots$$

Другой способ, используя  $\langle v_x^2 \rangle = \frac{kT}{m}$  сосчитанное в §17:

$$\langle v^2 \rangle = \langle v_x^2 + v_y^2 + v_z^2 \rangle = \langle v_x^2 \rangle + \langle v_y^2 \rangle + \langle v_z^2 \rangle = 3\langle v_x^2 \rangle = 3\frac{kT}{m}$$

$$v_{\text{кв}} = \sqrt{\frac{3kT}{m}}$$

среднеквадратичное значение модуля скорости (среднеквадратичная скорость).

Приведённые характерные скорости отличаются друг от друга в пропорции:

$$v_{\text{вер}} : \langle v \rangle : v_{\text{кв}} = 1 : 1,13 : 1,22$$

$$v_{\text{вер}} < \langle v \rangle < v_{\text{кв}}$$

Качественно это показано на рис. 2.

Пример расчета  $v_{\text{кв}}$  для основной составляющей воздуха – азота  $\text{N}_2$ :

$$t = 20^\circ\text{C}, \quad T = 293 \text{ K}$$

$\mu = 28 \cdot 10^{-3} \frac{\text{кг}}{\text{моль}}$  – молярная масса азота – масса одного моля, т.е. масса  $6,02 \cdot 10^{23}$  молекул азота.

$$v_{\text{кв}} = \sqrt{\frac{3kT}{m}} = \sqrt{\frac{3kN_A T}{mN_A}} = \sqrt{\frac{3RT}{\mu}} = \sqrt{\frac{3 \cdot 8,31 \cdot 293}{28 \cdot 10^{-3}}} \cong \sqrt{26 \cdot 10^4} \approx 510 \frac{\text{м}}{\text{с}}$$

$$R = kN_A = 1,38 \cdot 10^{-23} \frac{\text{Дж}}{\text{К}} \cdot 6 \cdot 10^{23} \frac{1}{\text{моль}} = 8,31 \frac{\text{Дж}}{\text{моль} \cdot \text{К}} - \text{газовая постоянная}.$$

Распределения Максвелла можно использовать и для жидких материальнх тел (жидкостей), т.к. в них входит лишь скорость частиц системы, и нет, ничего связанного с расстоянием между частицами.